



FAVELA PRO, S.A. DE C.V.

AV.FRANCISCO I.MADERO No.17
CERRO AGUDO MOCORITO, SINALOA. MEXICO. C.P. 80830
RFC: FPR-010404-8H9 TEL: (673)734-8001, (673)734-8003
favelapro@hotmail.com www.fagalab.com

METAL DE MAGNESIO, VIRUTAS Y CINTA

1. Identificación del producto

Sinónimos: Cinta de magnesio, truncamiento de magnesio, virutas del magnesio.

CAS: 7439-95-4

Peso molecular: 24.30

Fórmula química: Mg

Códigos de producto: 2247

2. Composición e Información en los ingredientes

Ingrediente	CAS No	Porcentaje	Peligroso
Metal de Magnesio	7439-95-4	99 - 100%	Si

3. Identificación de los peligros

Descripción de la emergencia

¡CADVERTENCIA! SÓLIDO INFLAMABLE. PUEDE CAUSAR IRRITACIÓN A LA PIEL, A LOS OJOS, Y A LA ZONA RESPIRATORIA.

Grado de la Salud: 0 - Ninguno

Grado de la Inflamabilidad: 2 - Moderado (Inflamable)

Grado de la Reactividad: 2 - Moderado (Agua Reactiva)

Grado al Contacto: 1 - Leve

Protección de equipo de Laboratorio: ANTEOJOS; BATA DE LABORATORIO; EXTINGUIDOR DE LA CLASE D

Código del color del almacenaje: Rojo (Almacén Por separado)

Efectos de salud potenciales

Inhalación: La inhalación de saca el polvo o los humos pueden irritar la zona respiratoria y pueden causar fiebre del humo del metal. Los síntomas pueden incluir tos, dolor del pecho, fiebre, y leucocitosis.

Ingestión: El metal del magnesio bien no ha caracterizado toxicidad. Dolor y diarrea abdominales de la causa de mayo.

Contacto de la piel: Las partículas encajadas en la piel pueden causar erupciones. El magnesio fundido puede causar quemaduras serias de la piel.

Contacto visual: Las altas concentraciones del polvo pueden causar la irritación mecánica. Mirar un magnesio encender puede causar lesión del ojo.

Exposición crónica: Ninguna información fue encontrada.

Provocación de condiciones preexistentes: Las heridas existentes contaminadas con magnesio son muy lentas curar.

4. Medidas de los primeros auxilios

Inhalación: Traslade a la persona al aire fresco. Consiga la atención médica para cualquier dificultad de respiración.

Ingestión: Si es tragado, NO INDUZCA EL VOMITO. Dé cantidades grandes de agua. Nunca dé cualquier cosa por vía oral a una persona inconsciente. Consiga la atención médica inmediatamente.

Contacto de la piel: Quite cualquier ropa contaminada. Lave la piel con jabón o detergente suave y lave por lo menos 15 minutos. Consiga la atención médica si la irritación persiste.

Contacto visual: Limpiar los ojos inmediatamente con agua por lo menos 15 minutos, levantando párpados superiores y más bajos de vez en cuando. Consiga la atención médica si persiste la irritación.

5. Medidas de lucha contra el fuego

Fuego:

Temperatura del autoignition: 473C (883F)

Cuando está calentado en aire a una temperatura cerca de su punto de fusión, el magnesio puede encender y quemarse. Peligroso en la forma de polvo o de escamas, y cuando está expuesto a la llama o por la reacción química violenta con los agentes que oxidan. El magnesio puede reaccionar con la humedad o los ácidos para desarrollar el gas de hidrógeno, que es un peligro altamente peligroso del fuego o de la explosión. La temperatura del autoencendido está para las virutas o la cinta del magnesio.

Explosión: El polvo fino dispersado en aire en suficientes concentraciones, y en la presencia de una fuente de ignición es un peligro potencial de la explosión de polvo. Concentración explosiva mínima 0.030 gramos/litro. El agua usada en el magnesio fundido producirá el gas de hidrógeno y puede causar una explosión.

Medios que extingue el fuego: Utilice el metal que extingue polvos tales como polvo del grafito de G-1®, polvo Satisfecho -L-X®, talco pulverizado, grafito seco, cloruro de sodio pulverizado, ceniza de la soda, o arena seca. ¡Advertencia! No utilice la espuma, los productos tratados con cloro tales como Halon®, el bióxido de carbono, o el agua para extinguir los fuegos del magnesio, porque ocurrirán las reacciones peligrosas. El uso del agua en el magnesio fundido producirá el gas de hidrógeno y puede causar una explosión.

Información especial: En el acontecimiento de un fuego, use la ropa protectora adecuada y, vista el equipo de protección completo con aparato de respiración autónomo de careta completa operado en modo de presión positiva, aprobado por la NIOSH. Los combatientes del fuego deben proteger sus ojos y piel contra partículas de vuelo. Para prevenir lesión del ojo, no mire directamente los fuegos del magnesio.

6. Medidas del derrame accidental

Quitar todas las fuentes de la ignición. Ventilar el área del derrame o del escape. Usar el equipo protector personal apropiado según lo especificado en la sección 8. Recoger el material y la transferencia derramada limpio, seco en un envase cubierto a un metal para la recuperación o disposición. No utilizar el agua en el proceso de la colección. Si el magnesio derramado ha entrado en el contacto con agua, proceder con la precaución. El gas de hidrógeno puede ser generado, que puede causar un fuego o una explosión. Evacuar el área, poner encendido el equipo protector de la lucha contra el fuego y proceder como con un fuego del metal.

7. Dirección y almacenaje

Mantener envase firmemente cerrado. Almacén en un área fresca, seca, ventilada. Proteja contra daño físico. Almacene el polvo, las virutas o las virutas finalmente divididas en el edificio resistente al fuego separado, protegido contra la humedad y lejos contra oxidante, clorina, bromo, yodo, ácidos, y todas las fuentes posibles de la ignición. Secciones más pesadas se pueden almacenar en el abierto. Las áreas del almacenaje y del uso no deben ser ninguna zona de fumadores. Utilice herramientas y equipo del tipo que no chispean, incluyendo la ventilación de la prueba de la explosión. Los envases de este material pueden ser peligrosos cuando están vacíos puesto que conservan los residuos del producto (polvo, sólidos); observe todas las advertencias y precauciones enumeradas para el producto.

8. Protección personal/ Exposición de controles

Límites aerotransportados de la exposición: Ningunos establecieron.

Sistema de ventilación: Se recomienda un sistema de extracción de aire local y/o general para mantener la exposición a los empleados lo más bajo posible. Generalmente es preferido un sistema de extracción de aire local debido a que de esta forma se pueden controlar las emisiones de los contaminantes y así prevenir la dispersión hacia el área de trabajo general. Refiera por favor al documento de ACGIH, ventilación industrial, un manual de prácticas recomendadas, la mayoría de la edición reciente, para los detalles.

Respiradores personales (NIOSH aprobado): Para las condiciones del uso donde está evidente la exposición al polvo o a la niebla y los controles de la ingeniería no es factible, un respirador de partículas (tipo N95 o filtros mejores de NIOSH) puede ser usado. Si partículas del aceite (lubricantes, líquidos que cortan, glicerina, etc.) Es el presente, utiliza un tipo R de NIOSH o el filtro de P. Para las emergencias o los casos

donde los niveles de exposición no se saben, use un respirador de suministro de aire con careta de presión positiva. ADVERTENCIA: Los respiradores purificadores de aire no protegen a los trabajadores en atmósferas con deficiencia de oxígeno.

Protección de piel: Use la ropa protectora impermeable, incluyendo guantes, bata de laboratorio, delantal o batas apropiadas, para prevenir el contacto de la piel.

Protección de ojo: Utilice anteojos de la seguridad de los productos químicos y/o el protector adecuado de la cara donde sacando el polvo o el salpicar de soluciones está posible. Mantenga la fuente de lavado del ojo y rápido moje las instalaciones en área de trabajo.

9. Características físicas y químicas

Aspecto: Sólido de plata.

Olor: Inodoro.

Solubilidad: Insoluble en agua.

Gravedad específica: 1.74 @ 20C (68F) (sólido)

pH: Ninguna información fue encontrada.

% de volátiles por el volumen @ 2Ç (70F):0

Punto que hierve: 1100C (2012F):

Punto de fusión: 649C (1200F)

Densidad del vapor (Air=1): Ninguna información fue encontrada.

Presión del vapor (milímetro hectogramo): 1.0 @ 62Ç (1150F)

Tarifa de la evaporación (BuAc=1): Ninguna información fue encontrada.

10. Estabilidad y reactividad

Estabilidad: Estable bajo condiciones ordinarias del uso y del almacenaje. Oxida lentamente en aire húmedo.

Productos peligrosos de la descomposición: Los gases tóxicos y los vapores pueden ser lanzados si están implicados en un fuego.

Polimerización peligrosa: No ocurrirá.

Incompatibilidades: El magnesio reacciona peligroso con muchas sustancias, incluyendo oxidantes, carbonatos, cianuros, hidrocarburos tratados con cloro, sulfatos, ácidos, y otros metales. Refiera por favor a la publicación "guía de NFPA de la protección contra los incendios en los materiales peligrosos" la mayoría de la edición reciente para los detalles. Reacciona con los ácidos al gas de hidrógeno de la forma.

Condiciones a evitar: Humedad, calor, llamas, fuentes de ignición e incompatibles.

11. Información toxicológica

No LD50/LC50 la información encontró referente a las rutas normales de la exposición ocupacional.

-----\ Lista Del Cáncer \-----

---NTP Agente carcinógeno ---

Ingrediente	Conocido	Anticipado	IARC Categoría
-----	-----	-----	-----
Metal de Magnesio (7439-95-4)	No	No	Ninguno

12. Información ecológica

Información ambiental: Ninguna información fue encontrada

Toxicidad ambiental: Ninguna información fue encontrada.

13. Consideraciones de la eliminación

Lo que no se puede ahorrar para la recuperación o reciclar se debe dirigir como desechos peligrosos y enviar a una facilidad inútil aprobada RCRA. El proceso, el uso o la contaminación de este producto pueden cambiar las opciones de la gestión de desechos. El estado y las regulaciones locales de la disposición pueden diferenciar de regulaciones federales de la disposición. Disponga del envase y del contenido inusitado de acuerdo con federal, estado y requisitos locales.

14. Información de transporte

Doméstico (Tierra, D.O.T.)

Nombre apropiado del envío: MAGNESIO

Clase del peligro: 4.1

UN/NA: UN1869

Grupo de embalaje: III

La información divulgada para medida de producto: 28G

Internacional (Agua, I.M.O.)

Nombre apropiado del envío: MAGNESIO

Clase del peligro: 4.1

UN/NA: UN1869

Grupo de embalaje: III

La información divulgada para medida de producto: 28G

Internacional (Air, I.C.A.O.)

Nombre apropiado del envío: MAGNESIO (CINTA)

Clase del peligro: 4.1

UN/NA: UN1869

Grupo de embalaje: III

La información divulgada para medida de producto: 28G

15. Información reguladora

-----\ Estado químico del inventario - Parte 1\-----				
Ingrediente	TSCA	EC	Japón	Australia
-----	-----	-----	-----	-----
Metal de Magnesio (7439-95-4)	Si	Si	No	Si

-----\ Estado químico del inventario - Parte 2\-----				
	--Canada--			
Ingrediente	Korea	DSL	NDSL	Phil.
-----	-----	-----	-----	-----
Metal de Magnesio (7439-95-4)	Si	Si	No	Si

-----\ Federal, Estado y Regulaciones Internacionales - Parte 1\-----				
	-SARA 302-	-----SARA 313-----		
Ingrediente	RQ	TPQ	Lista	Catg Químico.
-----	-----	-----	-----	-----
Metal de Magnesio (7439-95-4)	No	No	No	No

-----\ Federal, Estado y Regulaciones Internacionales - Parte 2\-----			
	-RCRA-	-TSCA-	
Ingrediente	CERCLA	261.33	8(d)
-----	-----	-----	-----
Metal de Magnesio (7439-95-4)	No	No	No

Convención química de las armas: No TSCA 12(b): No CDTA: No
 SARA 311/312: Agudo: Si Crónico: No Fuego: Si Presión: No
 Reactividad: Si (Puro / Solidó)

Código Australiano de Hazchem: 4[Y]

Horario del veneno: Ninguno asignado.

WHMIS: Este MSDS ha estado preparado según los criterios del peligro de las regulaciones controladas de los productos (CPR) y el MSDS contiene toda la información requerida por el CPR.

16. Otra información

Grados de NFPA: Salud: 0 inflamabilidades: 2 reactividad: 2 otro: **Agua reactiva**

Advertencia del peligro de la etiqueta:

¡ADVERTENCIA! SÓLIDO INFLAMABLE. PUEDE CAUSAR IRRITACIÓN A LA PIEL, OJOS, Y ZONA RESPIRATORIA.

Precauciones de la etiqueta: Guarde lejos de calor, de chispas y de la llama. Evite el contacto con los ojos, la piel y la ropa. Evite de respirar el polvo. Utilice con la ventilación adecuada.

Mantenga el envase cerrado. Lave a fondo después de utilizar.

Etiquete los primeros auxilios: Si es inhalado, Traslade a la persona al aire fresco. Consiga la atención médica para cualquier dificultad de respiración. En caso de que del contacto, limpie inmediatamente los ojos o la piel con agua por lo menos 15 minutos. Consiga la atención médica si la irritación persiste.

Uso de producto: Reactivo de laboratorio.

Información de la revisión: Enero de 2011.

Negación:

FAGA-LAB proporciona la información contenida adjunto en la buena fe pero marcas ninguna representación en cuanto a su comprensión o exactitud. Este documento es pensado solamente como guía a la dirección preventiva apropiada del material por una persona correctamente entrenada usando este producto. Los individuos que reciben la información deben ejercitar su juicio independiente en la determinación de su conveniencia para un propósito particular.

No se asumirá Ningún tipo de responsabilidad por cualquier daño o lesión que resulte de un uso inapropiado o por incumplimiento de las prácticas recomendadas. La información provista anteriormente, y el producto, se proporcionan con la condición que la persona que los recibe determine por si misma la aptitud del producto para su fin particular y con la condición que asuma el riesgo de utilizarlo. Además, no se proporciona de manera expresa o implícita ninguna autorización para realizar cualquier invención patentada sin una licencia.

FAVELA PRO, S.A. DE C.V.

CERRO AGUDO, MOCORITO, SINALOA.

TEL: (673)734-8001 Y (673)734-8003

www.fagalab.com